

PATENT APPLICATION

IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

In re application of

Docket No: Q77476

Toshiki TAGUCHI, et al.

Appln. No.: 10/660,653

Group Art Unit: 2853

Confirmation No.: 7569

Examiner: Not yet assigned

Filed: September 12, 2003

For:

SHEET FOR INK JET RECORDING, INK FOR INK JET RECORDING,

MANUFACTURING METHOD OF INK FOR INK JET RECORDING, INK SET FOR

INK JET RECORDING, AND INK JET RECORDING METHOD

SUBMISSION OF PRIORITY DOCUMENTS

Commissioner for Patents P.O. Box 1450 Alexandria, VA 22313-1450

Sir:

Submitted herewith are certified copies of the priority documents on which a claim to priority was made under 35 U.S.C. § 119. The Examiner is respectfully requested to acknowledge receipt of said priority documents.

SUGHRUE MION, PLLC Telephone: (202) 293-7060

Facsimile: (202) 293-7860

washington office 23373

CUSTOMER NUMBER

Enclosures: Japan 2002-269170

Japan 2002-269171

Date: December 18, 2003

Respectfully submitted,

Mark Boland

Registration No. 32,197

日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 Date of Application:

2002年 9月13日

出願番号 Application Number:

特願2002-269170

[ST. 10/C]:

Applicant(s):

[JP2002-269170]

出 願 人

富士写真フイルム株式会社

2003年10月21日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 今井康



【書類名】

特許願

【整理番号】

P-42561

【提出日】

平成14年 9月13日

【あて先】

特許庁長官殿

【国際特許分類】

B41J 2/01

【発明者】

【住所又は居所】

静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フイルム株

式会社内

【氏名】

田口 敏樹

【発明者】

【住所又は居所】

静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フイルム株

式会社内

【氏名】

青野 俊明

【発明者】

【住所又は居所】

静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フイルム株

式会社内

【氏名】

高島 正伸

【特許出願人】

【識別番号】

000005201

【氏名又は名称】

富士写真フイルム株式会社

【代理人】

【識別番号】

100105647

【弁理士】

【氏名又は名称】 小栗 昌平

【電話番号】 03-5561-3990

【選任した代理人】

【識別番号】 100105474

【弁理士】

【氏名又は名称】 本多 弘徳

【電話番号】

03-5561-3990

【選任した代理人】

【識別番号】 100108589

【弁理士】

【氏名又は名称】 市川 利光

【電話番号】 03-5561-3990

【選任した代理人】

【識別番号】 100115107

【弁理士】

【氏名又は名称】 高松 猛

【電話番号】 03-5561-3990

【選任した代理人】

【識別番号】 100090343

【弁理士】

【氏名又は名称】 栗字 百合子

【電話番号】

03-5561-3990

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 092740

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

要約書 1

【包括委任状番号】 0003489

【プルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 インクジェット記録用シート

【特許請求の範囲】

【請求項1】 支持体上に色材受容層を有するインクジェット記録用シートにおいて、該色材受容層が媒染剤と下記一般式(1)で表される化合物とを含有することを特徴とするインクジェット記録用シート。

一般式(1)

$$(R_k)_p - N - [L_m - (COOM_n)_q]_r$$

(式中、Rは複数の場合同じでも異なってもよく、アルキル基、アリール基又はヘテロ環基を表し、異なるRのそれぞれが互いに連結して環状構造を形成してもよい。Lは2価以上の連結基を表す。Mは水素原子、アルカリ金属カチオン、アンモニウムイオン、アミン性の有機カチオンあるいは負イオン符号を表す。q、rは1以上の整数を表す。k、mは0又は1以上の整数を表し、nは1以上の整数を表す。pは0又は1以上の整数を表し、p+rは3もしくは4である。p+rが4の場合、N原子は4級アンモニウムカチオンとなり、Mのうちの1つが負イオン符号を表す。)

【請求項2】 一般式(1)において、RまたはLに炭素数8以上の炭化水素基が含まれていることを特徴とする請求項1に記載のインクジェット記録用シート。

【請求項3】 色材受容層が、更に水溶性樹脂を含有することを特徴とする 請求項1又は2に記載のインクジェット記録用シート。

【請求項4】 水溶性樹脂が、ポリビニルアルコール系樹脂、セルロース系 樹脂、エーテル結合を有する樹脂、カルバモイル基を有する樹脂、カルボキシル 基を有する樹脂及びゼラチン類から選択される少なくとも1種であることを特徴 とする請求項3に記載のインクジェット記録用シート。

【請求項5】 色材受容層が、更に微粒子を含有することを特徴とする請求項1~4のいずれかに記載のインクジェット記録用シート。

【請求項6】 前記微粒子が、シリカ微粒子、コロイダルシリカ、アルミナ 微粒子、擬ベーマイトの少なくとも1種であることを特徴とする請求項5に記載のインクジェット記録用シート。

【請求項7】 色材受容層が、水溶性樹脂を架橋し得る架橋剤を含有することを特徴とする請求項3~6のいずれかに記載のインクジェット記録用シート。

【請求項8】 色材受容層が、少なくとも微粒子、水溶性樹脂及び架橋剤を含有する塗布液を塗布した塗布層を架橋硬化させた層であり、前記架橋硬化が、

(1)前記塗布液を塗布すると同時、(2)前記塗布液を塗布して形成される塗布層の乾燥途中であって該塗布層が減率乾燥を示す前、のいずれかのときにpH 8以上の塩基性溶液を前記塗布層又は塗膜に付与することにより行われることを特徴とする請求項1~7のいずれかに記載のインクジェット記録用シート。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、水性インク(色材として染料又は顔料を用いたもの)、油性インク等の液状インクあるいは常温では固体であって溶融液状化させて印画に供する固体状インク等を用いたインクジェット記録に用いる被記録材料に関し、詳しくは、高湿条件下における画像耐久性に優れたインクジェット記録用シートに関する

[0002]

【従来の技術】

近年、情報技術産業の急速な発展に伴い、種々の情報処理システムが開発され、 その情報処理システムに適した記録方法および記録装置も開発され、実用化されている。

これらの記録方法の中でも、インクジェット記録方法は、多種の被記録材料に 記録可能なこと、ハード(装置)が比較的安価でコンパクトであること、静粛性 に優れること等の利点から、オフィスでの使用は勿論、いわゆるホームユースに おいても広く用いられてきている。

[0003]

また、近年のインクジェットプリンターの高解像度化に伴い、いわゆる写真ライクな高画質記録物を得ることも可能になってきており、このようなハード(装置)の進歩に伴って、インクジェット記録用の記録シートも各種開発されてきている。

このインクジェット記録用の記録シートに要求される特性としては、一般的に、(1)速乾性があること(インクの吸収速度が大きいこと)、(2)インクドットの径が適正で均一であること(ニジミのないこと)、(3)粒状性が良好であること、(4)ドットの真円性が高いこと、(5)色濃度が高いこと、(6)彩度が高いこと(くすみのないこと)、(7)印画部の耐水性や耐光性、耐オゾン性が良好なこと、(8)記録シートの白色度が高いこと、(9)記録シートの保存性が良好なこと(長期保存でも黄変着色を起こさないこと、長期保存で画像がにじまないこと(経時ジミが少ないこと))、(10)変形しにくく寸法安定性が良好であること(おしては大変化が十分小さいこと)、(11)ハード走行性(給紙の円滑性など)が良好であること等が挙げられる。

更に、いわゆる写真ライクな高画質記録物を得る目的で用いられるフォト光沢 紙の用途においては、上記諸特性に加えて、光沢性、表面平滑性、銀塩写真に類 似した印画紙状の風合い等も要求される。

[0004]

上記した諸特性の向上を目的として、近年では色材受容層に多孔質構造を有するインクジェット記録用シートが開発され実用化されている。このようなインクジェット記録用シートは多孔質構造を有することで、インク受容性(速乾性)に優れ高い光沢を有する。

[0005]

例えば、特開平10-119423号 [特許文献1] や同10-217601 号公報 [特許文献2] 等では、微細な無機顔料粒子及び水溶性樹脂を含有し、高い空隙率を有する色材受容層が支持体上に設けられたインクジェット記録用シートが提案されている。

これらの記録用シート、特に、無機顔料微粒子としてシリカを用いた多孔質構造からなる色材受容層を設けたインクジェット記録用シートは、その構成により

インク吸収性に優れ、高解像度の画像を形成し得る高いインク受容性能を有し且 つ高光沢を示すことができる。

[0006]

しかしながら、多孔質構造からなる色材受容層は、二つの問題点を抱えている。一つは、空気中の微量ガス、特にオゾンが記録画像の経時による褪色の原因となることに関連して、多孔質構造を有する色材受容層は、多くの空隙を有しているために空気中のオゾンガスによって記録画像が褪色し易いことであり、このため、上記多孔質構造の色材受容層を有する記録材料は、空気中のオゾンに対する耐性(耐オゾン性)を求められている。他の一つは、多孔質構造を有する色材受容層が多くの空隙を有しているために、印字を行なうとインクの滲みが大きいことである。前者は、主な解決指針を堅牢な色材開発の観点からインクの改良に求めているが、後者は、記録シートの改善による解決が強く要請されている。

[0007]

加えて、多くのインクが操作特性などの諸要件から水溶性染料を含んでいるので、この面からも印字された画像は、高湿条件下において画像がにじみやすいという欠点が助長されている。

[0008]

【特許文献1】

特開平10-119423号公報

【特許文献2】

特開平10-217601号公報

[0009]

【発明が解決しようとする課題】

本発明は、上記の背景からなされたものであって、その目的は、高湿条件下でも画像のにじみが少ないインクジェット用記録シートを提供することにある。とりわけ、受像層が多孔質構造を有していても、画像のにじみが少ないインクジェット用記録シートを提供することにある。

[0010]

【課題を解決するための手段】

本発明者は、上記の問題を解決するため、鋭意努力し、ある特有の構造を有するベタイン化合物及びベタイン構造をとり得る化合物が画像のにじみを効果的に防止することを見出し、その発見に基づいて、上記課題を解決するに至った。すなわち、本発明は、下記1~9項のインクジェット記録シートによって達成された。

[0011]

1) 支持体上に色材受容層を有するインクジェット記録用シートにおいて、該色材受容層が媒染剤と下記一般式(1) で表される化合物とを含有することを特徴とするインクジェット記録用シート。

一般式(1)

$$(R_k)_p - N - [L_m - (COOM_n)_q]_r$$

(式中、Rは複数の場合同じでも異なってもよく、アルキル基、アリール基又はヘテロ環基を表し、異なるRのそれぞれが互いに連結して環状構造を形成してもよい。Lは2価以上の連結基を表す。Mは水素原子、アルカリ金属カチオン、アンモニウムイオン、アミン性の有機カチオンあるいは負イオン符号を表す。q、rは1以上の整数を表す。k、mは0又は1以上の整数を表し、nは1以上の整数を表す。pは0又は1以上の整数を表し、p+rは3もしくは4である。p+rが4の場合、N原子は4級アンモニウムカチオンとなり、Mのうちの1つが負イオン符号を表す。)

$[0\ 0\ 1\ 2]$

2) 一般式(1) において、RまたはLに炭素数8以上の炭化水素基が含まれていることを特徴とする上記1) に記載のインクジェット記録用シート。

[0013]

- 3) 色材受容層が、更に水溶性樹脂を含有することを特徴とする上記1) 又は2) に記載のインクジェット記録用シート。
- 4) 水溶性樹脂が、ポリビニルアルコール系樹脂、セルロース系樹脂、エーテル 結合を有する樹脂、カルバモイル基を有する樹脂、カルボキシル基を有する樹脂

及びゼラチン類から選択される少なくとも1種であることを特徴とする上記3) に記載のインクジェット記録用シート。

$[0\ 0\ 1\ 4]$

- 5) 色材受容層が、更に微粒子を含有することを特徴とする上記1) ~ 4) のいずれかに記載のインクジェット記録用シート。
- 6) 前記微粒子が、シリカ微粒子、コロイダルシリカ、アルミナ微粒子、擬ベーマイトの少なくとも1種であることを特徴とする上記5) に記載のインクジェット記録用シート。

$[0\ 0\ 1\ 5]$

- 7) 色材受容層が、水溶性樹脂を架橋し得る架橋剤を含有することを特徴とする 上記3) ~6) のいずれかに記載のインクジェット記録用シート。
- 8) 色材受容層が、少なくとも微粒子、水溶性樹脂及び架橋剤を含有する塗布液を塗布した塗布層を架橋硬化させた層であり、前記架橋硬化が、(1) 前記塗布液を塗布すると同時、(2) 前記塗布液を塗布して形成される塗布層の乾燥途中であって該塗布層が減率乾燥を示す前、のいずれかのときにpH8以上の塩基性溶液を前記塗布層又は塗膜に付与することにより行われることを特徴とする上記1)~7) のいずれかに記載のインクジェット記録用シート。

[0016]

【発明の実施の形態】

本発明のインクジェット記録用シートは、一般式(1)で表される化合物を色 材受容層中に含むことを特徴としている。

はじめに一般式(1)の化合物の化合物について説明する。一般式(1)の化合物は、カルボキシル基と窒素原子を含み、かつ界面活性を有するベタイン化合物及びベタイン構造をとり得る化合物である。

[0017]

一般式(1)において、Rはアルキル基(置換されていてもよい。好ましくは 炭素数1ないし20の基である。例えばメチル基、エチル基、プロピル基、ブチ ル基、ヘキシル基、オクチル基、ドデシル基、セチル基、ステアリル基、オレイ ル基など)、アリール基(置換されていてもよい。好ましくは炭素数6ないし2 0の基である。例えばフェニル基、トリル基、キシリル基、ナフチル基、クミル 基、ドデシルフェニル基など)、ヘテロ環基(置換されていてもよい。好ましく は炭素数2ないし20の基である。例えばピリジル基、キノリル基など)を表し 、それぞれが互いに連結して環状構造を形成してもよい。この中で特に好ましく はアルキル基である。

[0018]

Lは2価以上の連結基を表す。この例としては、アルキレン基、アリーレン基等を基本的な構成単位として含む2価以上の連結基が好ましい。また、連結主鎖部に酸素原子、硫黄原子、窒素原子などのヘテロ原子を含有してもよい。

[0019]

RもしくはLには種々の置換基が置換可能である。例えばアルキル基(好まし くは炭素数1~20、より好ましくは炭素数1~12、特に好ましくは炭素数1 ~8であり、例えばメチル、エチル、iso-プロピル、tert-ブチル、n ーオクチル、nーデシル、nーヘキサデシル、シクロプロピル、シクロペンチル 、シクロヘキシル等の基が挙げられる。)、アルケニル基(好ましくは炭素数2 ~20、より好ましくは炭素数2~12、特に好ましくは炭素数2~8の基であ り、例えばビニル、アリル、2ーブテニル、3ーペンテニル等の基が挙げられる 。)、アルキニル基(好ましくは炭素数2~20、より好ましくは炭素数2~1 2、特に好ましくは炭素数2~8の基であり、例えばプロパルギル、3-ペンチ ニル等の基が挙げられる。)、アリール基(好ましくは炭素数6~30、より好 ましくは炭素数6~20、特に好ましくは炭素数6~12の基であり、例えばフ エニル、pーメチルフェニル、ナフチル等の基が挙げられる。)、アミノ基(好 ましくは炭素数0~20、より好ましくは炭素数0~12、特に好ましくは炭素 数0~6の基であり、例えばアミノ、メチルアミノ、ジメチルアミノ、ジエチル アミノ、ジフェニルアミノ、ジベンジルアミノ等の基が挙げられる。)、アルコ キシ基(好ましくは炭素数1~20、より好ましくは炭素数1~12、特に好ま しくは炭素数1~8の基であり、例えばメトキシ、エトキシ、ブトキシ等の基が 挙げられる。)、アリールオキシ基(好ましくは炭素数6~20、より好ましく は炭素数6~16、特に好ましくは炭素数6~12の基であり、例えばフェニル

オキシ、2ーナフチルオキシ等の基が挙げられる。)、アシル基(好ましくは炭素数1~20、より好ましくは炭素数1~16、特に好ましくは炭素数1~12の基であり、例えばアセチル、ベンゾイル、ホルミル、ピバロイル等の基が挙げられる。)、アルコキシカルボニル基(好ましくは炭素数2~20、より好ましくは炭素数2~16、特に好ましくは炭素数2~12の基であり、例えばメトキシカルボニル、エトキシカルボニル等の基が挙げられる。)、アリールオキシカルボニル基(好ましくは炭素数7~20、より好ましくは炭素数7~16、特に好ましくは炭素数7~10の基であり、例えばフェニルオキシカルボニル基などが挙げられる。)、アシルオキシ基(好ましくは炭素数2~20、より好ましくは炭素数2~16、特に好ましくは炭素数2~10の基であり、例えばアセトキシ、ベンゾイルオキシ等の基が挙げられる。)、

[0020]

アシルアミノ基(好ましくは炭素数2~20、より好ましくは炭素数2~16、 特に好ましくは炭素数2~10の基であり、例えばアセチルアミノ、ベンゾイル アミノ等の基が挙げられる。)、アルコキシカルボニルアミノ基(好ましくは炭 素数2~20、より好ましくは炭素数2~16、特に好ましくは炭素数2~12 の基であり、例えばメトキシカルボニルアミノ基等が挙げられる。)、アリール オキシカルボニルアミノ基(好ましくは炭素数7~20、より好ましくは炭素数 7~16、特に好ましくは炭素数7~12の基であり、例えばフェニルオキシカ ルボニルアミノ基等が挙げられる。)、スルホニルアミノ基(好ましくは炭素数 $1 \sim 20$ 、より好ましくは炭素数 $1 \sim 16$ 、特に好ましくは炭素数 $1 \sim 12$ の基 であり、例えばメタンスルホニルアミノ、ベンゼンスルホニルアミノ等の基が挙 げられる。)、スルファモイル基(好ましくは炭素数0~20、より好ましくは 炭素数0~16、特に好ましくは炭素数0~12の基であり、例えばスルファモ イル、メチルスルファモイル、ジメチルスルファモイル、フェニルスルファモイ ル等の基が挙げられる。)、カルバモイル基(好ましくは炭素数1~20、より 好ましくは炭素数1~16、特に好ましくは炭素数1~12の基であり、例えば カルバモイル、メチルカルバモイル、ジエチルカルバモイル、フェニルカルバモ イル等の基が挙げられる。)、

[0021]

アルキルチオ基(好ましくは炭素数1~20、より好ましくは炭素数1~16、 特に好ましくは炭素数1~12の基であり、例えばメチルチオ、エチルチオ等の 基が挙げられる。)、アリールチオ基(好ましくは炭素数6~20、より好まし くは炭素数6~16、特に好ましくは炭素数6~12の基であり、例えばフェニ ルチオ基等が挙げられる。)、スルホニル基(好ましくは炭素数1~20、より 好ましくは炭素数1~16、特に好ましくは炭素数1~12の基であり、例えば メシル基、トシル基等が挙げられる。)、スルフィニル基(好ましくは炭素数1 ~ 20 、より好ましくは炭素数 $1\sim 16$ 、特に好ましくは炭素数 $1\sim 12$ の基で あり、例えばメタンスルフィニル基、ベンゼンスルフィニル基等が挙げられる。)、ウレイド基(好ましくは炭素数1~20、より好ましくは炭素数1~16、 特に好ましくは炭素数1~12の基であり、例えばウレイド基、メチルウレイド 基、フェニルウレイド基等が挙げられる。)、リン酸アミド基(好ましくは炭素 数1~20、より好ましくは炭素数1~16、特に好ましくは炭素数1~12の 基であり、例えばジエチルリン酸アミド、フェニルリン酸アミド等の基が挙げら れる。)、ヒドロキシ基、メルカプト基、ハロゲン原子(例えばフッ素原子、塩 素原子、臭素原子、ヨウ素原子)、シアノ基、スルホ基、カルボキシル基、ニト ロ基、ヒドロキサム酸基、スルフィノ基、ヒドラジノ基、イミノ基、ヘテロ環基 (好ましくは炭素数1~30、より好ましくは炭素数1~12の基であり、ヘテ 口原子としては、例えば窒素原子、酸素原子、硫黄原子を含むものであり、具体 的には例えばイミダゾリル基、ピリジル基、キノリル基、フリル基、チエニル基 、ピペリジル基、モルホリノ基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾイミダゾリル基 、ベンゾチアゾリル基、カルバゾリル基、アゼピニル基等が挙げられる。)、シ リル基(好ましくは炭素数3~40、より好ましくは炭素数3~30、特に好ま しくは炭素数3~24であり、例えばトリメチルシリル基、トリフェニルシリル 基等が挙げられる。)等が挙げられる。これらの置換基は更に置換されても良い 。また置換基が二つ以上ある場合は、同一でも異なっていても良い。また、可能 な場合には互いに連結して環を形成していても良い。また、RもしくはLを介し て、一般式(1)で示した構造が複数含まれている場合も一般式(1)に含まれ

る。

[0022]

Mは水素原子、アルカリ金属カチオン(たとえばナトリウムイオン、カリウムイオン、リチウムイオン、セシウムイオン)、アンモニウムイオン(4級アンモニウム塩の場合、たとえばテトラメチルアンモニウムイオン、テトラエチルンモニウムイオン、トリメチルベンジルアンモニウムイオン、メチルピリジニウムイオン、ベンジルピリジニウムイオン等の四級窒素カチオン。)、アミン性の有機カチオン(すなわち四級アミン塩の窒素カチオン。たとえばプロトン化されたメチルアミン、ジメチルアミン、エチルアミン、ジエチルアミン、トリエチルアミン、ジアザビシクロウンデセン、ジアザビシクロオクタン、ピペリジン、ピロリジン、モルホリン、Nーメチルピペリジン、Nーメチルモルホリン、ピリジン、ピラジン、アニリン、N,Nージメチルアニリン等の四級窒素カチオン。)、あるいは負イオン符号を表す。また、同一分子内の複数のMは、同じでも異なっていてもよい。中でも特にアルカリ金属イオンもしくは水素原子が好ましい。

[0023]

q、rは1以上の整数を表す。k、mは0以上の整数を表し、nは1以上の整数を表す。pは0以上の整数を表し、p+rは3もしくは4である。p+rが4の場合、N原子は4級アンモニウムカチオンとなり、Mのうちの1つが解離状態のアニオンとなる。

[0024]

RまたはLには、炭素数8以上の炭化水素基が含まれていることが好ましく、 下記一般式(2)で表される化合物が最も好ましく使用される。

[0025]

一般式(2)

$$R-N-(L-COOM)_2$$

[0026]

R, Lは先述と同様である。Rは特にアルキル基が好ましく、Lはアルキレン 基であることが好ましい。

[0027]

以下に本発明に係る上記一般式(1)の化合物として好ましい例を列挙するが 、本発明はもちろんこれによって限定されるものではない。

[0028]

【化1】

X-1

$$CH_2COONa$$
 $C_{12}H_{25}-N$
 CH_2COOH

X-2

$$CH_2COONa$$
 $C_{16}H_{33}-N$
 CH_2COOH

X-3

X-4

X-5

X-6

X-7

[0029]

【化2】

X-8

X-9

X-10

X-11

$$\begin{array}{c} \mathsf{CH_2CH_2COONa} \\ \mathsf{C_{12}H_{25}-N} \\ \mathsf{CH_2CH_2COOH} \end{array}$$

X-12

X-13

$$\begin{array}{c} \mathsf{KOOC\text{-}CH_2} \\ \mathsf{N} - \left(\mathsf{-}\mathsf{CH_2} \right) \\ \mathsf{HOOC\text{-}CH_2} \end{array} \\ \begin{array}{c} \mathsf{CH_2COOK} \\ \mathsf{CH_2COOH} \end{array}$$

X-14

$$\begin{array}{c} \text{Liooc-CH}_2 \\ \text{N} - \left(\text{-CH}_2\right)_{14} \\ \text{N} \\ \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \end{array}$$

[0030]

【化3】

X-15

X-16

X-17

X-18

X-19

X-20

[0031]

本発明に係る一般式 (1) で表される化合物はインクジェット記録シート上に 0.0001~10 g/m^2 、好ましくは 0.001~5 g/m^2 、特に好ましく

は $0.01\sim2$ g/m²となるように含有される。添加層としては、インクジェット記録シートを塗布する際に2層の塗布液を使用する場合いずれの層にも添加可能であるが、塗布性の観点から、最上層に添加するのが好ましい。

[0032]

本発明に係る一般式(1)で表される化合物を色材受容層に含有させる際には、水溶性有機溶媒、例えばアルコール化合物(メタノール、エタノール、イソプロピルアルコール、エチレングリコール、ジエチレングリコール、ジエチレングリコール、ポリプロピレングリコール、ポリプロピレングリコール、グリセリン、ジグリセリン、トリメチロールプロパン、トリメチロールブタンなど)、エーテル化合物(テトラヒドロフラン、ジオキサンなど)、アミド化合物(ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、Nーメチルピロリドンなど)、ケトン化合物(アセトンなど)等を混合して水への親和性を高めた状態で添加してもよい。

[0033]

本発明に係る一般式(1)で表される化合物が十分な水溶性を持たない場合は、疎水性の有機溶媒、例えばエステル化合物(酸酸エチル、アジピン酸ジオクチル、フタル酸ブチル、ステアリン酸メチル、トリクレジルフォスフェートなど)、エーテル化合物(アニソール、ヒドロキシエトキシベンゼン、ハイドロキノンジブチルエーテルなど)、炭化水素化合物(トルエン、キシレン、ジイソプロピルナフタレンなど)、アミド化合物(Nーブチルベンゼンスルホンアミド、ステアリンン酸アミドなど)、アルコール化合物(2ーエチルヘキシルアルコール、ベンジルアルコール、フェネチルアルコールなど)、ケトン化合物(ヒドロキシアセトフェノン、ベンゾフェノン、シクロヘキサンなど)、又は上述の水溶性有機溶媒等を混合して添加してもよい。添加するときの形態は、油滴分散、ラテックス分散、固体分散、ポリマー分散などでもよい。

[0034]

(水溶性樹脂)

本発明のインクジェット記録用シートでは、その色材受容層が、本発明に係る 一般式(1)で表される化合物と共に水溶性樹脂を含有するのが好ましい。

[0035]

上記水溶性樹脂としては、例えば、親水性構造単位としてヒドロキシ基を有する樹脂であるポリビニルアルコール系樹脂[ポリビニルアルコール(PVA)、アセトアセチル変性ポリビニルアルコール、カチオン変性ポリビニルアルコール、アニオン変性ポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニルアルコール、ポリビニルアセタール等]、セルロース系樹脂[メチルセルロース(MC)、エチルセルロース(EC)、ヒドロキシエチルセルロース(HEC)、カルボキシメチルセルロース(CMC)、ヒドロキシプロピルセルロース(HPC)、ヒドロキシエチルメチルセルロース、ヒドロキシプロピルメチルセルロース等]、キチン類、キトサン類、デンプン、エーテル結合を有する樹脂[ポリエチレンオキサイド(PEO)、ポリプロピレンオキサイド(PPO)、ポリエチレングリコール(PEG)、ポリビニルエーテル(PVE)等]、カルバモイル基を有する樹脂[ポリアクリルアミド(PAAM)、ポリビニルピロリドン(PVP)、ポリアクリル酸ヒドラジド等]等が挙げられる。

また、解離性基としてカルボキシル基を有するポリアクリル酸塩、マレイン酸 樹脂、アルギン酸塩、ゼラチン類等も挙げることができる。

[0036]

以上の中でも、特にポリビニルアルコール系樹脂が好ましい。該ポリビニルアルコールの例としては、特公平4-52786号、特公平5-67432号、特公平7-29479号、特許第2537827号、特公平7-57553号、特許第2502998号、特許第3053231号、特開昭63-176173号、特許第2604367号、特開平7-276787号、特開平9-207425号、特開平11-58941号、特開2000-135858号、特開2001-205924号、特開2001-287444号、特開昭62-278080号、特開平9-39373号、特許第2750433号、特開2000-158801号、特開2001-213045号、特開2001-328345号、特開平8-324105号、特開平11-348417号等に記載されたものなどがあげられる。

また、ポリビニルアルコール系樹脂以外の水溶性樹脂の例としては、特開平1

1-165461号公報の段落番号0011~0014に記載の化合物などもあげられる。

これら水溶性樹脂はそれぞれ単独で用いても良く、2種以上を併用して用いて もよい。

[0037]

本発明の水溶性樹脂の含有量としては、色材受容層の全固形分質量に対して、 9~40質量%が好ましく、12~33質量%がより好ましい。

[0038]

(微粒子)

本発明のインクジェット記録用シートでは、その色材受容層が、本発明のベタイン界面活性剤と共に水溶性樹脂及び微粒子を含有するのが更に好ましい。

色材受容層が微粒子を含有することにより多孔質構造が得られ、これによりインクの吸収性能が向上する。特に、該微粒子の色材受容層における固形分含有量が50質量%以上、より好ましくは60質量%を超えていると、更に良好な多孔質構造を形成することが可能となり、十分なインク吸収性を備えたインクジェット記録用シートが得られるので好ましい。ここで、微粒子の色材受容層における固形分含有量とは、色材受容層を構成する組成物中の水以外の成分に基づき算出される含有量である。

本発明の上記微粒子としては、有機微粒子及び無機微粒子を使用できるが、インク吸収性及び画像安定性の点から、無機微粒子を含有するのが好ましい。

[0039]

上記有機微粒子としては例えば、乳化重合、マイクロエマルジョン系重合、ソープフリー重合、シード重合、分散重合、懸濁重合などにより得られるポリマー 微粒子が好ましく、ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリスチレン、ポリアクリレート、ポリアミド、シリコン樹脂、フェノール樹脂、天然高分子等の粉末、ラテックス又はエマルジョン状のポリマー微粒子等が挙げられる。

[0040]

上記無機微粒子としては、例えば、シリカ微粒子、コロイダルシリカ、二酸化 チタン、硫酸バリウム、珪酸カルシウム、ゼオライト、カオリナイト、ハロイサ イト、雲母、タルク、炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、硫酸カルシウム、擬ベーマイト、酸化亜鉛、水酸化亜鉛、アルミナ、珪酸アルミニウム、珪酸カルシウム、珪酸マグネシウム、酸化ジルコニウム、水酸化ジルコニウム、酸化セリウム、酸化ランタン、酸化イットリウム等が挙げられる。これらの中でも良好な多孔質構造を形成する観点より、シリカ微粒子、コロイダルシリカ、アルミナ微粒子又は擬ベーマイトが好ましい。微粒子は1次粒子のまま用いても、又は2次粒子を形成した状態で使用してもよい。これら微粒子の平均一次粒径は2μm以下が好ましく、200nm以下がより好ましい。

更に、平均一次粒径が20nm以下のシリカ微粒子、平均一次粒径が30nm以下のコロイダルシリカ、平均一次粒径が20nm以下のアルミナ微粒子、又は平均細孔半径が2~15nmの擬ベーマイトがより好ましく、特にシリカ微粒子、アルミナ微粒子、擬ベーマイトが好ましい。

[0041]

シリカ微粒子は、通常その製造法により湿式法粒子と乾式法(気相法)粒子とに大別される。上記湿式法では、ケイ酸塩の酸分解により活性シリカを生成し、これを適度に重合させ凝集沈降させて含水シリカを得る方法が主流である。一方、気相法は、ハロゲン化珪素の高温気相加水分解による方法(火炎加水分解法)、ケイ砂とコークスとを電気炉中でアークによって加熱還元気化し、これを空気で酸化する方法(アーク法)によって無水シリカを得る方法が主流であり、「気相法シリカ」とは該気相法によって得られた無水シリカ微粒子を意味する。本発明に用いるシリカ微粒子としては、特に気相法シリカ微粒子が好ましい。

$[0\ 0\ 4\ 2]$

上記気相法シリカは、含水シリカと表面のシラノール基の密度、空孔の有無等に相違があり、異なった性質を示すが、空隙率が高い三次元構造を形成するのに適している。この理由は明らかではないが、含水シリカの場合には、微粒子表面におけるシラノール基の密度が5~8個/nm²で多く、シリカ微粒子が密に凝集(アグリゲート)し易く、一方、気相法シリカの場合には、微粒子表面におけるシラノール基の密度が2~3個/nm²であり少ないことから疎な軟凝集(フロキュレート)となり、その結果、空隙率が高い構造になるものと推定される。

[0043]

上記気相法シリカは、比表面積が特に大きいので、インクの吸収性、保持の効率が高く、また、屈折率が低いので、適切な粒子径まで分散をおこなえば受容層に透明性を付与でき、高い色濃度と良好な発色性が得られるという特徴がある。 受容層が透明であることは、OHP等透明性が必要とされる用途のみならず、フォト光沢紙等の記録用シートに適用する場合でも、高い色濃度と良好な発色性光沢を得る観点で重要である。

$[0\ 0\ 4\ 4]$

上記気相法シリカの平均一次粒子径としては30 n m以下が好ましく、20 n m以下が更に好ましく、10 n m以下が特に好ましく、3~10 n mが最も好ましい。上記気相法シリカは、シラノール基による水素結合によって粒子同士が付着しやすいため、平均一次粒子径が30 n m以下の場合に空隙率の大きい構造を形成することができ、インク吸収特性を効果的に向上させることができる。

[0045]

また、シリカ微粒子は、前述の他の微粒子と併用してもよい。該他の微粒子と上記気相法シリカとを併用する場合、全微粒子中の気相法シリカの含有量は、30質量%以上が好ましく、50質量%以上が更に好ましい。

[0046]

本発明の無機微粒子としては、アルミナ微粒子、アルミナ水和物、これらの混合物又は複合物も好ましい。この内、アルミナ水和物は、インクを良く吸収し定着することなどから好ましく、特に、擬ベーマイト(Al₂O₃·nH₂O)が好ましい。アルミナ水和物は、種々の形態のものを用いることができるが、容易に平滑な層が得られることからゾル状のベーマイトを原料として用いることが好ましい。

[0047]

擬ベーマイトの細孔構造については、その平均細孔半径は $1\sim30$ n mが好ましく、 $2\sim15$ n mがより好ましい。また、その細孔容積は $0.3\sim2.0$ c c / gが好ましく、 $0.5\sim1.5$ c c / gがより好ましい。ここで、上記細孔半径及び細孔容積の測定は、窒素吸脱着法により測定されるもので、例えば、ガス

吸脱着アナライザー(例えば、コールター社製の商品名「オムニソープ369」)により測定できる。

また、アルミナ微粒子の中では気相法アルミナ微粒子が比表面積が大きく好ましい。該気相法アルミナの平均一次粒子径としては30 n m以下が好ましく、20 n m以下が更に好ましい。

[0048]

上述の微粒子をインクジェット記録用シートに用いる場合は、例えば、特開平 10-81064号、同10-119423号、同10-157277号、同10-217601号、同11-348409号、特開2001-138621号、同2000-43401号、同2000-211235号、同2000-309157号、同2001-96897号、同2001-138627号、特開平11-91242号、同8-2087号、同8-2090号、同8-2091号、同8-2093号、同8-174992号、同11-192777号、特開2011-301314号等公報に開示された態様でも、好ましく用いることができる。

$[0\ 0\ 4\ 9]$

本発明のインクジェット記録用シートの色材受容層を主として構成する、前述 の水溶性樹脂と上記微粒子とは、それぞれ単一素材であってもよいし、複数の素 材の混合系を使用してもよい。

尚、透明性を保持する観点からは、微粒子特にシリカ微粒子に組み合わされる水溶性樹脂の種類が重要となる。前記気相法シリカを用いる場合には、水溶性樹脂としては、ポリビニルアルコール系樹脂が好ましく、その中でも、鹸化度70~100%のポリビニルアルコール系樹脂がより好ましく、鹸化度80~99.5%のポリビニルアルコール系樹脂が特に好ましい。

[0050]

前記ポリビニルアルコール系樹脂は、その構造単位に水酸基を有するが、この水酸基と前記シリカ微粒子の表面シラノール基とが水素結合を形成するため、シリカ微粒子の二次粒子を網目鎖単位とした三次元網目構造を形成し易くなる。この三次元網目構造の形成によって、空隙率が高くしかも十分な強度のある多孔質

構造の色材受容層を形成されると考えられる。

インクジェット記録において、上述のようにして得られた多孔質の色材受容層は、毛細管現象によって急速にインクを吸収し、インク滲みの発生しない真円性の良好なドットを形成することができる。

[0051]

また、ポリビニルアルコール系樹脂は、前記その他の水溶性樹脂を併用してもよい。該他の水溶性樹脂と上記ポリビニルアルコール系樹脂とを併用する場合、全水溶性樹脂中、ポリビニルアルコール系樹脂の含有量は、50質量%以上が好ましく、70質量%以上が更に好ましい。

[0052]

<微粒子と水溶性樹脂との含有比>

微粒子(x)と水溶性樹脂(y)との質量含有比〔PB比(x:y)〕は、色材受容層の膜構造及び膜強度にも大きな影響を与える。即ち、質量含有比〔PB比〕が大きくなると、空隙率、細孔容積、表面積(単位質量当り)が大きくなるが、密度や強度は低下する傾向にある。

[0053]

本発明の色材受容層における上記質量含有比〔PB比(x:y)〕としては、 PB比が大き過ぎることに起因する膜強度の低下や乾燥時のひび割れを防止することと、 PB比が小さ過ぎることに起因する空隙が樹脂によって塞がれる空隙率の減少や、それに伴うインク吸収性の低下を防止することとの両観点から、 $1.5:1\sim10:1$ が好ましい。

[0054]

一方、インクジェットプリンターの搬送系を通過する際に記録用シートに応力が加わることがあるので、色材受容層は十分な膜強度を有していることが必要である。またシート状に裁断加工する場合、色材受容層の割れや剥がれ等を防止する上でも、色材受容層には十分な膜強度を有していることが必要である。これらの場合を考慮すると、前記質量比(x:y)としては5:1以下(「:」の前の数値が減少する場合を以下と表現)がより好ましく、一方インクジェットプリンターで、高速インク吸収性を確保する観点からは、2:1以上であることがより

好ましい。

[0055]

例えば、平均一次粒子径が20nm以下の気相法シリカ微粒子と水溶性樹脂とを、質量比(x:y)2:1~5:1で水溶液中に完全に分散した塗布液を支持体上に塗布し、塗布層を乾燥した場合、シリカ微粒子の二次粒子を網目鎖とする三次元網目構造が形成され、その平均細孔径が30nm以下、空隙率が50~80%、細孔比容積が0.5ml/g以上、比表面積が100m²/g以上の、透光性の多孔質膜を容易に形成することができる。

[0056]

(架橋剤)

本発明のインクジェット記録用シートの色材受容層は、微粒子および水溶性樹脂を含む塗布層が、更に水溶性樹脂を架橋し得る架橋剤を含み、架橋剤と水溶性樹脂との架橋反応によって硬化された多孔質層である態様が好ましい。

[0057]

上記の水溶性樹脂、特にポリビニルアルコールの架橋には、ホウ素化合物が好ましい。該ホウ素化合物としては、例えば、硼砂、硼酸、硼酸塩(例えば、オルト硼酸塩、 $InBO_3$ 、 $ScBO_3$ 、 YBO_3 、 $LaBO_3$ 、 $Mg_3(BO_3)_2$ 、 $Co_3(BO_3)_2$ 、二硼酸塩(例えば、 $Mg_2B_2O_5$ 、 $Co_2B_2O_5$)、メタ硼酸塩(例えば、 $LiBO_2$ 、 $Ca(BO_2)_2$ 、 $NaBO_2$ 、 KBO_2)、四硼酸塩(例えば、 $Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$)、五硼酸塩(例えば、 $KB_5O_8 \cdot 4H_2O$ 、 $Ca_2B_6O_11 \cdot 7H_2O$ 、 CsB_5O_5)等を挙げることができる。中でも、速やかに架橋反応を起こすことができる点で、硼砂、硼酸、硼酸塩が好ましく、特に硼酸が好ましい。

[0058]

水溶性樹脂の架橋剤として、ホウ素化合物以外の下記化合物を使用することもできる。

例えば、ホルムアルデヒド、グリオキザール、グルタールアルデヒド等のアル デヒド系化合物;ジアセチル、シクロペンタンジオン等のケトン系化合物;ビス (2-クロロエチル尿素)-2-ヒドロキシ-4,6-ジクロロ-1,3,5トリアジン、2,4-ジクロロー6-S-トリアジン・ナトリウム塩等の活性ハロゲン化合物;ジビニルスルホン酸、1,3-ビニルスルホニルー2-プロパノール、N,N'-エチレンビス(ビニルスルホニルアセタミド)、1,3,5-トリアクリロイルーへキサヒドローS-トリアジン等の活性ビニル化合物;ジメチロール尿素、メチロールジメチルヒダントイン等のN-メチロール化合物;メラミン樹脂(例えば、メチロールメラミン、アルキル化メチロールメラミン);エポキシ樹脂;

[0059]

1,6-ヘキサメチレンジイソシアネート等のイソシアネート系化合物;米国特許明細書第3017280号、同第2983611号に記載のアジリジン系化合物;米国特許明細書第3100704号に記載のカルボキシイミド系化合物;グリセロールトリグリシジルエーテル等のエポキシ系化合物;1,6-ヘキサメチレン-N,N'-ビスエチレン尿素等のエチレンイミノ系化合物;ムコクロル酸、ムコフェノキシクロル酸等のハロゲン化カルボキシアルデヒド系化合物;2,3-ジヒドロキシジオキサン等のジオキサン系化合物;乳酸チタン、硫酸アルミ、クロム明ばん、カリ明ばん、酢酸ジルコニル、酢酸クロム等の金属含有化合物、テトラエチレンペンタミン等のポリアミン化合物、アジピン酸ジヒドラジド等のヒドラジド化合物、オキサゾリン基を2個以上含有する低分子又はポリマー等である。

上記の架橋剤は、一種単独でも、2種以上を組合わせて用いてもよい。

[0060]

上記架橋剤の付与は、ホウ素化合物を例にすると下記のように行われることが好ましい。すなわち、色材受容層が、微粒子、ポリビニルアルコールを含有する水溶性樹脂、およびホウ素化合物を含有する塗布液(以下、第1の塗布液ということがある)を塗布した塗布層を架橋硬化させた層であり、前記架橋硬化が、(1)前記塗布液を塗布すると同時、(2)前記塗布液を塗布して形成される塗布層の乾燥塗中であって該塗布層が減率乾燥を示す前のいずれかのときに、pH8以上の塩基性溶液(以下、第2の塗布液ということがある)を前記塗布層または塗膜に付与することにより行われる。



架橋剤の使用量は、水溶性樹脂に対して、 $1\sim50$ 質量%が好ましく、 $5\sim4$ 0 質量%がより好ましい。

[0061]

(媒染剤)

本発明においては、形成画像の耐水性及び耐経時ニジミの向上を図るために、 色材受容層に媒染剤が含有される。

上記媒染剤としては有機媒染剤としてカチオン性のポリマー(カチオン性媒染剤)、又は無機媒染剤が好ましく、該媒染剤を色材受容層中に存在させることにより、アニオン性染料を色材として有する液状インクとの間で相互作用し色材を安定化し、耐水性や耐経時ニジミを向上させることができる。有機媒染剤および無機媒染剤はそれぞれ単独種で使用しても良いし、有機媒染剤および無機媒染剤を併用してもよい。

[0062]

媒染剤は微粒子と水溶性樹脂を含む塗布液(第1の塗布液)に添加する方法、 又は微粒子との間で凝集を生ずる懸念がある場合は、第2の塗布液に含有させ塗 布する方法を利用できる。

[0063]

上記カチオン性媒染剤としては、カチオン性基として、第1級〜第3級アミノ 基、又は第4級アンモニウム塩基を有するポリマー媒染剤が好適に用いられるが 、カチオン性の非ポリマー媒染剤も使用することができる。

上記ポリマー媒染剤としては、第1級~第3級アミノ基およびその塩、又は第4級アンモニウム塩基を有する単量体(媒染モノマー)の単独重合体や、該媒染モノマーと他のモノマー(以下、「非媒染モノマー」という。)との共重合体又は縮重合体として得られるものが好ましい。また、これらのポリマー媒染剤は、水溶性ポリマー又は水分散性ラテックス粒子のいずれの形態でも使用できる。

[0064]

上記単量体(媒染モノマー)としては、例えば、トリメチルーpービニルベンジルアンモニウムクロライド、トリメチルーmービニルベンジルアンモニウムクロライド、トリエチロライド、トリエチルーpービニルベンジルアンモニウムクロライド、トリエチ



u-m-i=u u-i=u u-i=u

[0065]

[0066]



イド若しくはエチルアイオダイドによる4級化物、又はそれらのアニオンを置換したスルホン酸塩、アルキルスルホン酸塩、酢酸塩若しくはアルキルカルボン酸塩等が挙げられる。

[0067]

さらに、モノメチルジアリルアンモニウムクロライド、トリメチルー2ー(メタクリロイルオキシ)エチルアンモニウムクロライド、トリエチルー2ー(アクリロイルオキシ)エチルアンモニウムクロライド、トリエチルー2ー(アクリロイルオキシ)エチルアンモニウムクロライド、トリエチルー2ー(アクリロイルオキシ)エチルアンモニウムクロライド、トリエチルー3ー(メタクリロイルオキシ)プロピルアンモニウムクロライド、トリエチルー3ー(メタクリロイルオキシ)プロピルアンモニウムクロライド、トリエチルー3ー(メタクリロイルアミノ)エチルアンモニウムクロライド、トリエチルー2ー(メタクリロイルアミノ)エチルアンモニウムクロライド、トリエチルー2ー(アクリロイルアミノ)エチルアンモニウムクロライド、トリエチルー2ー(アクリロイルアミノ)プロピルアンモニウムクロライド、トリエチルー3ー(メタクリロイルアミノ)プロピルアンモニウムクロライド、トリエチルー3ー(メタクリロイルアミノ)プロピルアンモニウムクロライド、トリエチルー3ー(アクリロイルアミノ)プロピルアンモニウムクロライド、トリエチルー3ー(アクリロイルアミノ)プロピルアンモニウムクロライド、トリエチルー3ー(アクリロイルアミノ)プロピルアンモニウムクロライド、トリエチルー3ー(アクリロイルアミノ)プロピルアンモニウムクロライド、トリエチルー3ー(アクリロイルアミノ)プロピルアンモニウムクロライド;

[0068]

N, N-ジメチル-N-エチル-2-(メタクリロイルオキシ) エチルアンモニウムクロライド、N, N-ジエチル-N-メチル-2-(メタクリロイルオキシ) エチルアンモニウムクロライド、N, N-ジメチル-N-エチル-3-(アクリロイルアミノ) プロピルアンモニウムクロライド、トリメチル-2-(メタクリロイルオキシ) エチルアンモニウムブロマイド、トリメチル-3-(アクリロイルアミノ) プロピルアンモニウムブロマイド、トリメチル-2-(メタクリロイルオキシ) エチルアンモニウムブロマイド、トリメチル-3-(アクリロイルオキシ) エチルアンモニウムスルホネート、トリメチル-3-(アクリロイルアミノ) プロピルアンモニウムアセテート等を挙げることができる。

その他、共重合可能なモノマーとして、N-ビニルイミダゾール、N-ビニル

-2-メチルイミダゾール等も挙げられる。

[0069]

また、アリルアミン、ジアリルアミンやその誘導体、塩なども利用できる。このような化合物の例としてはアリルアミン、アリルアミン塩酸塩、アリルアミン酢酸塩、アリルアミン硫酸塩、ジアリルアミン塩酸塩、ジアリルアミン酢酸塩、ジアリルアミン硫酸塩、ジアリルメチルアミンおよびこの塩(該塩としては、例えば、塩酸塩、酢酸塩、硫酸塩など)、ジアリルエチルアミンおよびこの塩(該塩としては、例えば、塩酸塩、酢酸塩、硫酸塩など)、ジアリルジメチルアンモニウム塩(該塩の対アニオンとしてはクロライド、酢酸イオン硫酸イオンなど)が挙げられる。尚、これらのアリルアミンおよびジアリルアミン誘導体はアミンの形態では重合性が劣るので塩の形で重合し、必要に応じて脱塩することが一般的である。

また、N-ビニルアセトアミド、N-ビニルホルムアミドなどの単位を用い、 重合後に加水分解によってビニルアミン単位とすること、及びこれを塩にしたも のも利用できる。

[0070]

前記非媒染モノマーとは、第1級~第3級アミノ基およびその塩、又は第4級 アンモニウム塩基等の塩基性あるいはカチオン性部分を含まず、インクジェット インク中の染料と相互作用を示さない、あるいは相互作用が実質的に小さいモノ マーをいう。

非媒染モノマーとしては、例えば、(メタ)アクリル酸アルキルエステル;(メタ)アクリル酸シクロヘキシル等の(メタ)アクリル酸シクロアルキルエステル;(メタ)アクリル酸フェニル等の(メタ)アクリル酸アリールエステル;(メタ)アクリル酸ベンジル等のアラルキルエステル;スチレン、ビニルトルエン、αーメチルスチレン等の芳香族ビニル類;酢酸ビニル、プロピオン酸ビニル、バーサチック酸ビニル等のビニルエステル類;酢酸アリル等のアリルエステル類;塩化ビニリデン、塩化ビニル等のハロゲン含有単量体;(メタ)アクリロニトリル等のシアン化ビニル;エチレン、プロピレン等のオレフィン類、等が挙げられる。

[0071]

上記(メタ)アクリル酸アルキルエステルとしては、アルキル部位の炭素数が 1~18の(メタ)アクリル酸アルキルエステルが好ましく、例えば、(メタ)アクリル酸メチル、(メタ)アクリル酸エチル、(メタ)アクリル酸プロピル、(メタ)アクリル酸イソプロピル、(メタ)アクリル酸 n-ブチル、(メタ)アクリル酸ヘナクリル酸イソブチル、(メタ)アクリル酸 t-ブチル、(メタ)アクリル酸ヘキシル、(メタ)アクリル酸オクチル、(メタ)アクリル酸2-エチルヘキシル、(メタ)アクリル酸ラウリル、(メタ)アクリル酸ステアリル等が挙げられる。中でも、メチルアクリレート、エチルアクリレート、メチルメタアクリレート、エチルメタアクリレートが好ましい。上記非媒染モノマーも、一種単独で又は二種以上を組合せて使用できる。

[0072]

更に、前記ポリマー媒染剤として、ポリジアリルジメチルアンモニウムクロライド、ポリメタクリロイルオキシエチルーβーヒドロキシエチルジメチルアンモニウムクロライド、ポリエチレンイミン、ポリアリルアミン及びその誘導体、ポリアミドーポリアミン樹脂、カチオン化でんぷん、ジシアンジアミドホルマリン縮合物、ジメチルー2ーヒドロキシプロピルアンモニウム塩重合物、ポリアミジン、ポリビニルアミン、ジシアンジアミドーホルマリン重縮合物に代表されるジシアン系カオチン樹脂、ジシアンアミドージエチレントリアミン重縮合物に代表されるポリアミン系カオチン樹脂、エピクロルヒドリンージメチルアミン付加重合物、ジメチルジアリンアンモニウムクロリドーSO2共重合物、ジアリルアミン塩ーSO2共重合物、第4級アンモニウム塩基置換アルキル基をエステル部分に有する(メタ)アクリレート含有ポリマー、第4級アンモニウム塩基置換アルキル基を有するスチリル型ポリマー等も好ましいものとして挙げることができる。

[0073]

前記ポリマー媒染剤として、具体的には、特開昭48-28325号、同54-74430号、同54-124726号、同55-22766号、同55-142339号、同60-23850号、同60-23851号、同60-23852号、同60-23853号、同60-57836号、同60-60643号

、同60-118834号、同60-122940号、同60-122941号 、同60-122942号、同60-235134号、特開平1-161236 号の各公報、米国特許2484430、同2548564号、同3148061 号、同3309690号、同4115124号、同4124386号、同419 3800号、同4273853号、同4282305号、同4450224号、 特開平1-161236号、同10-81064号、同10-119423号、 同10-157277号、同10-217601号、同11-348409号、 特開2001-138621号、同2000-43401号、同2000-21 1235号、同2000-309157号、同2001-96897号、同20 01-138627号、特開平11-91242号、同8-2087号、同8-2090号、同8-2091号、同8-2093号、同8-174992号、同 11-192777号、特開2001-301314号、特公平5-35162 号、同5-35163号、同5-35164号、同5-88846号、特開平7-118333号、特開2000-344990号、特許第2648847号、同 2661677号等の各公報に記載のもの等が挙げられる。中でもポリアリルア ミン及びその誘導体が特に好ましい。

[0074]

本発明における有機媒染剤としては、重量平均分子量が100000以下のポリアリルアミン及びその誘導体が好ましい。

ただし、本発明においては、媒染剤として分子量500以下の低分子量成分含有量が1%以下のものを使用する。この分子量はゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)により定量することが可能である。

[0075]

本発明においてポリアリルアミン又はその誘導体としては、公知の各種アリルアミン重合体及びその誘導体が使用できる。このような誘導体としては、ポリアリルアミンと酸との塩(酸としては塩酸、硫酸、リン酸、硝酸などの無機酸、メタンスルホン酸、トルエンスルホン酸、酢酸、プロピオン酸、桂皮酸、(メタ)アクリル酸などの有機酸、あるいはこれらの組み合せや、アリルアミンの一部分のみを塩にしたもの)、ポリアリルアミンの高分子反応による誘導体、ポリアリ

ルアミンと他の共重合可能なモノマーとの共重合体(該モノマーの具体例としては (メタ) アクリル酸エステル類、スチレン類、 (メタ) アクリルアミド類、アクリロニトリル、ビニルエステル類等) が挙げられる。

[0076]

ポリアリルアミンおよびその誘導体の具体例としては、特公昭62-31722号、特公平2-14364号、特公昭63-43402号、同63-43403号、同63-45721号、同63-29881号、特公平1-26362号、同2-56365号、同2-57084号、同4-41686号、同6-2780号、同6-45649号、同6-15592号、同4-68622号、特許第3199227号、同3008369号、特開平10-330427号、同11-21321号、特開2000-281728号、同2001-106736号、特開62-256801号、特開平7-173286号、同7-213897号、同9-235318号、同9-302026号、同11-21321号、WO99/21901号、WO99/19372号、特開平5-140213号、特表平11-506488号等の各公報に記載の化合物があげられる。

[0077]

本発明に係る媒染剤としては無機媒染剤を用いることも可能で、多価の水溶性 金属塩や疎水性金属塩化合物が挙げられる。

無機媒染剤の具体例としては、例えば、マグネシウム、アルミニウム、カルシウム、スカンジウム、チタン、バナジウム、マンガン、鉄、ニッケル、銅、亜鉛、ガリウム、ゲルマニウム、ストロンチウム、イットリウム、ジルコニウム、モリブデン、インジウム、バリウム、ランタン、セリウム、プラセオジミウム、ネオジミウム、サマリウム、ユーロピウム、ガドリニウム、ジスロプロシウム、エルビウム、イッテルビウム、ハフニウム、タングステン、ビスマスから選択される金属の塩又は錯体が挙げられる。

[0078]

具体的には例えば、酢酸カルシウム、塩化カルシウム、ギ酸カルシウム、硫酸カルシウム、酢酸バリウム、硫酸バリウム、リン酸バリウム、塩化マンガン、酢酸マンガン、ギ酸マンガンニ水和物、硫酸マンガンアンモニウム六水和物、塩化

第二銅、塩化アンモニウム銅(II)二水和物、硫酸銅、塩化コバルト、チオシア ン酸コバルト、硫酸コバルト、硫酸ニッケル六水和物、塩化ニッケル六水和物、 酢酸ニッケル四水和物、硫酸ニッケルアンモニウム六水和物、アミド硫酸ニッケ ル四水和物、硫酸アルミニウム、アルミニウムミョウバン、塩基性ポリ水酸化ア ルミニウム、亜硫酸アルミニウム、チオ硫酸アルミニウム、ポリ塩化アルミニウ ム、硝酸アルミニウム九水和物、塩化アルミニウム六水和物、臭化第一鉄、塩化 第一鉄、塩化第二鉄、硫酸第一鉄、硫酸第二鉄、フェノールスルホン酸亜鉛、臭 化亜鉛、塩化亜鉛、硝酸亜鉛六水和物、硫酸亜鉛、四塩化チタン、テトライソプ ロピルチタネート、チタンアセチルアセトネート、乳酸チタン、ジルコニウムア セチルアセトネート、酢酸ジルコニル、硫酸ジルコニル、炭酸ジルコニウムアン モニウム、ステアリン酸ジルコニル、オクチル酸ジルコニル、硝酸ジルコニル、 オキシ塩化ジルコニウム、ヒドロキシ塩化ジルコニウム、酢酸クロム、硫酸クロ ム、硫酸マグネシウム、塩化マグネシウム六水和物、クエン酸マグネシウム九水 和物、りんタングステン酸ナトリウム、クエン酸ナトリウムタングステン、12 タングストリん酸 n 水和物、12タングストけい酸26水和物、塩化モリブデン 、12モリブドリん酸n水和物、硝酸ガリウム、硝酸ゲルマニウム、硝酸ストロ ンチウム、酢酸イットリウム、塩化イットリウム、硝酸イットリウム、硝酸イン ジウム、硝酸ランタン、塩化ランタン、酢酸ランタン、安息香酸ランタン、塩化 セリウム、硫酸セリウム、オクチル酸セリウム、硝酸プラセオジミウム、硝酸ネ オジミウム、硝酸サマリウム、硝酸ユーロピウム、硝酸ガドリニウム、硝酸ジス プロシウム、硝酸エルビウム、硝酸イッテルビウム、塩化ハフニウム、硝酸ビス マス等があげられる。

[0079]

本発明に係る無機媒染剤としては、アルミニウム含有化合物、チタン含有化合物、ジルコニウム含有化合物、元素周期律表第IIIB族シリーズの金属化合物(塩または錯体)が好ましい。

本発明で色材受容層に含まれる上記媒染剤量は、 $0.01 \text{ g/m}^2 \sim 5 \text{ g/m}^2$ が好ましく、 $0.1 \text{ g/m}^2 \sim 3 \text{ g/m}^2$ がより好ましい。

[0080]

(その他の成分)

本発明のインクジェット記録用シートは、必要に応じて、更に各種の公知の添加剤、例えば酸、紫外線吸収剤、酸化防止剤、蛍光増白剤、モノマー、重合開始剤、重合禁止剤、滲み防止剤、防腐剤、粘度安定剤、消泡剤、界面活性剤、帯電防止剤、マット剤、カール防止剤、耐水化剤等を含有することができる。

[0081]

本発明において、色材受容層は酸を含有していてもよい。酸を添加することで、色材受容層の表面pHを3~8、好ましくは5~7.5に調整する。これにより白地部の耐黄変性が向上するので好ましい。表面pHの測定は、日本紙パルプ技術協会(J.TAPPI)の定めた表面PHの測定の内A法(塗布法)により測定を行う。例えば、前記A法に相当する(株)共立理化学研究所製の紙面用PH測定セット「形式MPC」を使用して測定を行うことができる。

[0082]

具体的な酸の例としては、ギ酸、酢酸、グリコール酸、シュウ酸、プロピオン酸、マロン酸、コハク酸、アジピン酸、マレイン酸、リンゴ酸、酒石酸、クエン酸、安息香酸、フタル酸、イソフタル酸、グルタル酸、グルコン酸、乳酸、アスパラギン酸、グルタミン酸、サリチル酸、サリチル酸金属塩(Zn, Al, Ca, Mg等の塩)、メタンスルホン酸、イタコン酸、ベンゼンスルホン酸、トルエンスルホン酸、トリフルオロメタンスルホン酸、スチレンスルホン酸、トリフルオロ酢酸、バルビツール酸、アクリル酸、メタクリル酸、桂皮酸、4-ヒドロキシ安息香酸、アミノ安息香酸、ナフタレンジスルホン酸、ヒドロキシベンゼンスルホン酸、トルエンスルフィン酸、ベンゼンスルフィン酸、スルファニル酸、スルファミン酸、 $\alpha-$ レゾルシン酸、 $\beta-$ レゾルシン酸、 $\gamma-$ レゾルシン酸、没食子酸、フロログリシン、スルホサリチル酸、アスコルビン酸、エリソルビン酸、ビスフェノール酸、塩酸、硝酸、硫酸、リン酸、ポリリン酸、ほう酸、ボロン酸等が挙げられる。これらの酸の添加量は、色材受容層の表面PHが3~8になるように決めればよい。

上記の酸は金属塩(例えばナトリウム、カリウム、カルシウム、セシウム、亜 鉛、銅、鉄、アルミニウム、ジルコニウム、ランタン、イットリウム、マグネシ ウム、ストロンチウム、セリウムなどの塩)、又はアミン塩(例えばアンモニア 、トリエチルアミン、トリブチルアミン、ピペラジン、2-メチルピペラジン、 ポリアリルアミンなど)の形態で使用してもよい。

[0083]

本発明においては、色材受容層が紫外線吸剤、酸化防止剤、滲み防止剤などの 保存性向上剤を含有することが好ましい。

これら紫外線吸剤、酸化防止剤、滲み防止剤としては、アルキル化フェノール 化合物(ヒンダードフェノール化合物を含む)、アルキルチオメチルフェノール 化合物、ヒドロキノン化合物、アルキル化ヒドロキノン化合物、トコフェロール 化合物、チオジフェニルエーテル化合物、2個以上のチオエーテル結合を有する 化合物、ビスフェノール化合物、OI,N-及びS-ベンジル化合物、ヒドロキ シベンジル化合物、トリアジン化合物、ホスホネート化合物、アシルアミノフェ ノール化合物、エステル化合物、アミド化合物、アスコルビン酸、アミン系抗酸 化剤、2-(2-ヒドロキシフェニル)ベンゾトリアゾール化合物、2-ヒドロ キシベンゾフェノン化合物、アクリレート、水溶性又は疎水性の金属塩、有機金 属化合物、金属錯体、ヒンダードアミン化合物(TEMPO化合物を含む)、2 -(2-1) 剤、ホスフィット化合物、ホスホナイト化合物、ヒドロキシアミン化合物、ニト ロン化合物、過酸化物スカベンジャー、ポリアミド安定剤、ポリエーテル化合物 、塩基性補助安定剤、核剤、ベンゾフラノン化合物、インドリノン化合物、ホス フィン化合物、ポリアミン化合物、チオ尿素化合物、尿素化合物、ヒドラジト化 合物、アミジン化合物、糖化合物、ヒドロキシ安息香酸化合物、ジヒドロキシ安 息香酸化合物、トリヒドロキシ安息香酸化合物等が挙げられる。

[0084]

これらの中でも、アルキル化フェノール化合物、2個以上のチオエーテル結合を有する化合物、ビスフェノール化合物、アスコルビン酸、アミン系抗酸化剤、水溶性又は疎水性の金属塩、有機金属化合物、金属錯体、ヒンダードアミン化合物、ヒドロキシアミン化合物、ポリアミン化合物、チオ尿素化合物、ヒドラジド化合物、ヒドロキシ安息香酸化合物、シヒドロキシ安息香酸化合物、トリヒドロ

キシ安息香酸化合物等が好ましい。

[0085]

具体的な化合物例は、特願2002-13005号、特開平10-18262 1号、特開2001-260519号、特公平4-34953号、特公平4-3 4513号、特開平11-170686号、特公平4-34512号、EP11 38509号、特開昭60-67190号、特開平7-276808号、特開2 001-94829号、特開昭47-10537号、同58-111942号、 同58-212844号、同59-19945号、同59-46646号、同5 9-109055号、同63-53544号、特公昭36-10466号、同4 2-26187号、同48-30492号、同48-31255号、同48-4 1572号、同48-54965号、同50-10726号、米国特許第2,7 19,086号、同3,707,375号、同3,754,919号、同4,2

[0086]

特公昭 4 5 - 4 6 9 9 号、同 5 4 - 5 3 2 4 号、ヨーロッパ公開特許第 2 2 3 7 3 9 号、同 3 0 9 4 0 1 号、同 3 0 9 4 0 2 号、同 3 1 0 5 5 1 号、同第 3 1 0 5 5 2 号、同第 4 5 9 4 1 6 号、ドイツ公開特許第 3 4 3 5 4 4 3 号、特開昭 5 4 - 4 8 5 3 5 号、同 6 0 - 1 0 7 3 8 4 号、同 6 0 - 1 0 7 3 8 3 号、同 6 0 - 1 2 5 4 7 0 号、同 6 0 - 1 2 5 4 7 1 号、同 6 0 - 1 2 5 4 7 2 号、同 6 0 - 2 8 7 4 8 5 号、同 6 0 - 2 8 7 4 8 6 号、同 6 0 - 2 8 7 4 8 7 号、同 6 0 - 2 8 7 4 8 8 号、同 6 1 - 1 6 0 2 8 7 号、同 6 1 - 1 8 5 4 8 3 号、同 6 1 - 2 1 1 0 7 9 号、同 6 2 - 1 4 6 6 7 8 号、同 6 2 - 1 4 6 6 8 0 号、同 6 2 - 1 4 6 6 7 9 号、同 6 2 - 2 8 2 8 8 5 号、同 6 2 - 2 6 2 0 4 7 号、同 6 3 - 8 8 3 8 1 号、同 6 3 - 1 1 3 5 3 6 号、

[0087]

同63-163351号、同63-203372号、同63-224989号、同63-251282号、同63-267594号、同63-182484号、特開平1-239282号、特開平2-262654号、同2-71262号、

同3-121449号、同4-291685号、同4-291684号、同5-61166号、同5-119449号、同5-188687号、同5-188686号、同5-110490号、同5-1108437号、同5-170361号、特公昭48-43295号、同48-33212号、米国特許第4814262号、同第4980275号等の各公報に記載のものがあげられる。

[0088]

その他の成分として上記した各添加剤は、1種単独でも2種以上を併用してもよい。この前記その他の成分は、水溶性化、分散化、ポリマー分散、エマルション化、油滴化して添加してもよく、マイクロカプセル中に内包することもできる。本発明のインクジェット記録用シートでは、上記その他の成分の添加量としては、 $0.01\sim10$ g/m 2 が好ましい。

[0089]

また、無機微粒子の分散性を改善する目的で、無機表面をシランカップリング 剤で処理してもよい。該シランカップリング剤としては、カップリング処理を行 なう部位の他に、有機官能性基(例えば、ビニル基、アミノ基(1級~3級アミ ノ基、第4級アンモニウム塩基)、エポキシ基、メルカプト基、クロロ基、アル キル基、フェニル基、エステル基等)を有するものが好ましい。

[0090]

本発明において、色材受容層用塗布液は界面活性剤を含有しているのが好ましい。該界面活性剤としてはカチオン系、アニオン系、ノニオン系、両性、フッ素系、シリコン系界面活性剤のいずれも使用可能である。

上記ノニオン系界面活性剤としては、ポリオキシアルキレンアルキルエーテルおよびポリオキシアルキレンアルキルフェニルエーテル類(例えば、ジエチレングリコールモノエチルエーテル、ジエチレングリーコールジエチルエーテル、ポリオキシエチレンラウリルエーテル、ポリオキシエチレンステアリルエーテル、ポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル等)、オキシエチレン・オキシプロピレンブロックコポリマー、ソルビタン脂肪酸エステル類(例えば、ソルビタンモノラウレート、ソルビタンモノオレート、ソルビタントリオレート等)、ポリオキシエチレンソルビタン脂肪酸エステル類(例えば、ポリオキシエチレンソル

ビタンモノラウレート、ポリオキシエチレンソルビタンモノオレート、ポリオキシエチレンソルビタントリオレート等)、ポリオキシエチレンソルビトール脂肪酸エステル類(例えば、テトラオレイン酸ポリオキシエチレンソルビット等)、グリセリン脂肪酸エステル類(例えば、グリセロールモノオレート等)、ポリオキシエチレングリセリン脂肪酸エステル類(モノステアリン酸ポリオキシエチレングリセリン、モノオレイン酸ポリオキシエチレングリセリン等)、ポリオキシエチレングリセリン、モノオレイン酸ポリオキシエチレングリセリン等)、ポリオキシエチレングリコールモノオレート等)、ポリオキシエチレンアルキルアミン、アセチレングリコール類(例えば、2、4、7、9ーテトラメチルー5ーデシンー4、7ージオール、及び該ジオールのエチレンオキサイド付加物、プロピレンオキサイド付加物等)等が挙げられ、ポリオキシアルキレンアルキルエーテル類が好ましい。該ノニオン系界面活性剤は、第1の塗布液および第2の塗布液において使用することができる。また、上記ノニオン系界面活性剤は、単独で使用してもよく、2種以上を併用してもよい。

[0091]

上記両性界面活性剤としては、アミノ酸型、カルボキシアンモニウムベタイン型、スルホンアンモニウムベタイン型、アンモニウム硫酸エステルベタイン型、イミダゾリウムベタイン型等が挙げられ、例えば、米国特許第3,843,368号、特開昭59-49535号、同63-236546号、特開平5-303205号、同8-262742号、同10-282619号、特許第2514194号、特許2759795号、特開2000-351269号の各公報等に記載されているものを好適に使用できる。上記両性界面活性剤のなかでも、アミノ酸型、カルボキシアンモニウムベタイン型、スルホンアンモニウムベタイン型が好ましい。上記両性界面活性剤は1種で使用してもよく、2種以上を併用してもよい。

[0092]

前記アニオン系界面活性剤としては、脂肪酸塩(例えばステアリン酸ソーダ、 オレイン酸カリ)、アルキル硫酸エステル塩(例えばラウリル硫酸ナトリウム、 ラウリル硫酸トリエタノールアミン)、スルホン酸塩(例えばドデシルベンゼン スルホン酸ナトリウム)、アルキルスルホコハク酸塩(例えばジオクチルスルホコハク酸ナトリウム)、アルキルジフェニルエーテルジスルホン酸塩、アルキルリン酸塩等が挙げられる。

前記カチオン系界面活性剤としては、アルキルアミン塩、第4級アンモニウム 塩、ピリジニウム塩、イミダゾリウム塩などがあげられる。

[0093]

前記フッ素系界面活性剤としては、電解フッ素化、テロメリゼーション、オリゴメリゼーションなどの方法を用いてパーフルオロアルキル基を持つ中間体をへて誘導される化合物があげられる。

例えば、パーフルオロアルキルスルホン酸塩、パーフルオロアルキルカルボン酸塩、パーフルオロアルキルエチレンオキサイド付加物、パーフルオロアルキルトリアルキルアンモニウム塩、パーフルオロアルキル基含有オリゴマー、パーフルオロアルキルリン酸エステルなどがあげられる。

[0094]

前記シリコン系界面活性剤としては、有機基で変性したシリコンオイルが好ましく、シロキサン構造の側鎖を有機基で変性した構造、両末端を変性した構造、 片末端を変性した構造をとり得る。有機基による変性の例としてアミノ変性、ポリエーテル変性、エポキシ変性、カルボキシル変性、カルビノール変性、アルキル変性、アラルキル変性、フェノール変性、フッ素変性等の変性例が挙げられる

[0095]

本発明における界面活性剤の含有量としては、色材受容層用塗布液に対して 0 . 0 1 ~ 2 . 0 %が好ましく、 0 . 0 1 ~ 1 . 0 %がより好ましい。また、色材受容層用塗布液として 2 液以上を用いて塗布を行なう場合には、それぞれの塗布液に界面活性剤を添加するのが好ましい。

[0096]

本発明において、色材受容層はカール防止用に高沸点有機溶剤を含有するのが 好ましい。上記高沸点有機溶剤は常圧で沸点が150℃以上の有機化合物で、水 溶性又は疎水性の化合物である。これらは、室温で液体でも固体でもよく、低分 子でも高分子でもよい。

具体的には、芳香族カルボン酸エステル類(例えばフタル酸ジブチル、フタル酸ジフェニル、安息香酸フェニルなど)、脂肪族カルボン酸エステル類(例えばアジピン酸ジオクチル、セバシン酸ジブチル、ステアリン酸メチル、マレイン酸ジブチル、フマル酸ジブチル、アセチルクエン酸トリエチルなど)、リン酸エステル類(例えばリン酸トリオクチル、リン酸トリクレジルなど)、エポキシ類(例えばエポキシ化大豆油、エポキシ化脂肪酸メチルなど)、アルコール類(例えば、ステアリルアルコール、エチレングリコール、プロピレングリコール、ジエチレングリコール、トリエチレングリコール、グリセリン、ジエチレングリコールモノブチルエーテル(DEGMBE)、トリエチレングリコールモノブチルエーテル、グリセリンモノメチルエーテル、1,2,3ーブタントリオール、1,2,4ーブタントリオール、1,2,4ーベンタントリオール、1,2,6ーへキサントリオール、チオジグリコール、トリエタノールアミン、ボリエチレングリコールなど)、植物油(例えば大豆油、ヒマワリ油など)高級脂肪族カルボン酸(例えばリノール酸、オレイン酸など)等が挙げられる。

[0097]

(支持体)

本発明のインクジェット記録用シートの支持体としては、プラスチック等の透明材料よりなる透明支持体、紙等の不透明材料からなる不透明支持体のいずれをも使用できる。色材受容層の透明性を生かす上では、透明支持体又は高光沢性の不透明支持体を用いることが好ましい。

[0098]

上記透明支持体に使用可能な材料としては、透明性で、OHPやバックライトディスプレイで使用される時の輻射熱に耐え得る性質を有する材料が好ましい。該材料としては、例えば、ポリエチレンテレフタレート(PET)等のポリエステル類;ポリスルホン、ポリフェニレンオキサイド、ポリイミド、ポリカーボネート、ポリアミド等を挙げることができる。中でも、ポリエステル類が好ましく、特にポリエチレンテレフタレートが好ましい。

上記透明支持体の厚みとしては、特に制限はないが、取り扱い易い点で、50

~200 µ mが好ましい。

[0099]

高光沢性の不透明支持体としては、色材受容層の設けられる側の表面が40%以上の光沢度を有するものが好ましい。上記光沢度は、JIS P-8142(紙及び板紙の75度鏡面光沢度試験方法)に記載の方法に従って求められる値である。具体的には、下記支持体が挙げられる。

[0100]

例えば、アート紙、コート紙、キャストコート紙、銀塩写真用支持体等に使用されるバライタ紙等の高光沢性の紙支持体;ポリエチレンテレフタレート(PET)等のポリエステル類、ニトロセルロース,セルロースアセテート,セルロースアセテートブチレート等のセルロースエステル類、ポリスルホン、ポリフェニレンオキサイド、ポリイミド、ポリカーボネート、ポリアミド等のプラスチックフィルムに白色顔料等を含有させて不透明にした(表面カレンダー処理が施されていてもよい。)高光沢性のフィルム;或いは、上記各種紙支持体、上記透明支持体若しくは白色顔料等を含有する高光沢性のフィルムの表面に、白色顔料を含有若しくは含有しないポリオレフィンの被覆層が設けられた支持体等が挙げられる。

白色顔料含有発泡ポリエステルフィルム(例えば、ポリオレフィン微粒子を含有させ、延伸により空隙を形成した発泡PET)も好適に挙げることができる。 更に銀塩写真用印画紙に用いられるレジンコート紙も好適である。

[0101]

上記不透明支持体の厚みについても特に制限はないが、取り扱い性の点で、 5 $0\sim3~0~0~\mu$ mが好ましい。

[0102]

また、上記支持体の表面には、濡れ特性及び接着性を改善するために、コロナ 放電処理、グロー放電処理、火炎処理、紫外線照射処理等を施したものを使用し てもよい。

[0103]

次に、前記レジンコート紙に用いられる原紙について詳述する。

上記原紙としては、木材パルプを主原料とし、必要に応じて木材パルプに加えてポリプロピレンなどの合成パルプ、あるいはナイロンやポリエステルなどの合成繊維を用いて抄紙される。上記木材パルプとしては、LBKP、LBSP、NBKP、NBSP、LDP、NDP、LUKP、NUKPのいずれも用いることができるが、短繊維分の多いLBKP、NBSP、LBSP、NDP、LDPをより多く用いることが好ましい。

但し、LBSP及び/又はLDPの比率としては、10質量%以上、70質量%以下が好ましい。

[0104]

上記パルプは、不純物の少ない化学パルプ(硫酸塩パルプや亜硫酸パルプ)が 好ましく用いられ、漂白処理をおこなって白色度を向上させたパルプも有用であ る。

[0105]

原紙中には、高級脂肪酸、アルキルケテンダイマー等のサイズ剤、炭酸カルシウム、タルク、酸化チタンなどの白色顔料、スターチ、ポリアクリルアミド、ポリビニルアルコール等の紙力増強剤、蛍光増白剤、ポリエチレングリコール類等の水分保持剤、分散剤、4級アンモニウム等の柔軟化剤などを適宜添加することができる。

[0106]

抄紙に使用するパルプの濾水度としては、CSFの規定で $200\sim500m1$ が好ましく、また、叩解後の繊維長が、JISP-8207に規定される24メッシュ残分質量%と42メッシュ残分の質量%との和が $30\sim70$ %が好ましい。尚、4メッシュ残分の質量%は20質量%以下であることが好ましい。

[0107]

原紙の坪量としては、 $30\sim250$ gが好ましく、特に $50\sim200$ gが好ましい。原紙の厚さとしては、 $40\sim250$ μ mが好ましい。原紙は、抄紙段階または抄紙後にカレンダー処理して高平滑性を与えることもできる。原紙密度は0. $7\sim1$. 2 g/m 2 (J I S P-8118) が一般的である。

更に、原紙剛度としては、JIS P-8143に規定される条件で20~2

00gが好ましい。

[0108]

原紙表面には表面サイズ剤を塗布してもよく、表面サイズ剤としては、上記原 紙中添加できるサイズと同様のサイズ剤を使用できる。

原紙のpHは、JIS P-8113で規定された熱水抽出法により測定された場合、 $5\sim9$ であることが好ましい。

[0109]

原紙表面および裏面を被覆するポリエチレンは、主として低密度のポリエチレン (LDPE) および/または高密度のポリエチレン (HDPE) であるが、その他LLDPEやポリプロピレン等も一部使用することができる。

[0110]

特に、色材受容層を形成する側のポリエチレン層は、写真用印画紙で広くおこなわれているように、ルチルまたはアナターゼ型の酸化チタン、蛍光増白剤、群青をポリエチレン中に添加し、不透明度、白色度および色相を改良したものが好ましい。ここで、酸化チタン含有量としては、ポリエチレンに対して、概ね3~20質量%が好ましく、4~13質量%がより好ましい。ポリエチレン層の厚みは特に限定はないが、表裏面層とも10~50 μ mが好適である。さらにポリエチレン層上に色材受容層との密着性を付与するために下塗り層を設けることもできる。該下塗り層としては、水性ポリエステル、ゼラチン、PVAが好ましい。また、該下塗り層の厚みとしては、0.01~5 μ mが好ましい。

[0111]

ポリエチレン被覆紙は、光沢紙として用いることも、また、ポリエチレンを原紙表面上に溶融押し出してコーティングする際に、いわゆる型付け処理をおこなって通常の写真印画紙で得られるようなマット面や絹目面を形成したものも使用できる。

[0112]

支持体にはバックコート層を設けることもでき、このバックコート層に添加可能な成分としては、白色顔料や水性バインダー、その他の成分が挙げられる。

バックコート層に含有される白色顔料としては、例えば、軽質炭酸カルシウム

、重質炭酸カルシウム、カオリン、タルク、硫酸カルシウム、硫酸バリウム、二酸化チタン、酸化亜鉛、硫化亜鉛、炭酸亜鉛、サチンホワイト、珪酸アルミニウム、珪藻土、珪酸カルシウム、珪酸マグネシウム、合成非晶質シリカ、コロイダルシリカ、コロイダルアルミナ、擬ベーマイト、水酸化アルミニウム、アルミナ、リトポン、ゼオライト、加水ハロイサイト、炭酸マグネシウム、水酸化マグネシウム等の白色無機顔料、スチレン系プラスチックピグメント、アクリル系プラスチックピグメント、ポリエチレン、マイクロカプセル、尿素樹脂、メラミン樹脂等の有機顔料等が挙げられる。

$[0\ 1\ 1\ 3]$

バックコート層に用いられる水性バインダーとしては、例えば、スチレン/マレイン酸塩共重合体、スチレン/アクリル酸塩共重合体、ポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニルアルコール、澱粉、カチオン化澱粉、カゼイン、ゼラチン、カルボキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ポリビニルピロリドン等の水溶性高分子、スチレンブタジエンラテックス、アクリルエマルジョン等の水分散性高分子等が挙げられる。

バックコート層に含有されるその他の成分としては、消泡剤、抑泡剤、染料、 蛍光増白剤、防腐剤、耐水化剤等が挙げられる。

[0114]

(インクジェット記録用シートの作製)

本発明のインクジェット記録用シートの色材受容層は、例えば、支持体表面に少なくとも微粒子と水溶性樹脂を含む第一の塗布液(以後、「塗布液(A)」と言うこともある)を塗布し、(1)該塗布と同時、(2)該塗布によって形成される塗布層の乾燥途中であって該塗布層が減率乾燥速度を示す前のいずれかに少なくとも媒染剤を含むpHが8以上の第二の塗布液(以後、「塗布液(B)」と言うこともある)を付与した後、該第二の塗布液を付与した塗布層を架橋硬化させる方法(Wet-on-Wet法)により形成されるのが好ましい。

この様にして架橋硬化させた色材受容層を設けることは、インク吸収性や膜の ヒビ割れ防止などの観点から好ましい。

[0115]

上記の様にすると、媒染剤が色材受容層の表面近くに多く存在するので、インクジェットの色材が十分に媒染され、印字後の文字や画像の耐水性が向上するので好ましい。媒染剤の一部は上記塗布液(A)に含有させてもよく、その場合は、塗布液(A)と塗布液(B)の媒染剤は同じものでも異なっていてもよい。

[0116]

本発明において、少なくとも微粒子(例えば、気相法シリカ)と水溶性樹脂(例えば、ポリビニルアルコール)とを含有する色材受容層用塗布液(塗布液(A))は、例えば、以下のようにして調製することができる。即ち、

気相法シリカ微粒子と分散剤を水中に添加して(例えば、水中のシリカ微粒子は10~20質量%)、高速回転湿式コロイドミル(例えば、エム・テクニック(株)製の「クレアミックス」)を用いて、例えば10000rpm(好ましくは5000~2000rpm)の高速回転の条件で例えば20分間(好ましくは10~30分間)かけて分散させた後、架橋剤(ホウ素化合物)、ポリビニルアルコール(PVA)水溶液(例えば、上記気相法シリカの1/3程度の質量のPVAとなるように)を加え、更に本発明における本発明のベタイン界面活性剤を色材受容層用塗布液に含ませる場合には該化合物を加えて、上記と同じ回転条件で分散を行なうことにより調製することができる。得られた塗布液は均一なゾル状態であり、これを下記塗布方法で支持体上に塗布し乾燥させることにより、三次元網目構造を有する多孔質性の色材受容層を形成することができる。

[0117]

また、上記気相法シリカと分散剤とからなる水分散物の調製は、気相法シリカ水分散液をあらかじめ調製し、該水分散液を分散剤水溶液に添加してもよいし、分散剤水溶液を気相法シリカ水分散液に添加してよいし、同時に混合してもよい。また、気相法シリカ水分散液ではなく、粉体の気相法シリカを用いて上記のように分散剤水溶液に添加してもよい。

上記の気相法シリカと分散剤とを混合した後、該混合液を分散機を用いて細粒化することで、平均粒子径50~300nmの水分散液を得ることができる。該水分散液を得るために用いる分散機としては、高速回転分散機、媒体撹拌型分散機(ボールミル、サンドミルなど)、超音波分散機、コロイドミル分散機、高圧分

散機等従来公知の各種の分散機を使用することができるが、形成されるダマ状微粒子の分散を効率的におこなうという点から、撹拌型分散機、コロイドミル分散機または高圧分散機が好ましい。

[0118]

また、各工程における溶媒として水、有機溶媒、又はこれらの混合溶媒を用いることができる。この塗布に用いることができる有機溶媒としては、メタノール、エタノール、nープロパノール、iープロパノール、メトキシプロパノール等のアルコール類、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン類、テトラヒドロフラン、アセトニトリル、酢酸エチル、トルエン等が挙げられる。

[0119]

また、上記分散剤としてはカオチン性のポリマーを用いることができる。カオチン性のポリマーとしては、前述の媒染剤の例などが挙げられる。また、分散剤としてシランカップリング剤を用いることも好ましい。

上記分散剤の微粒子に対する添加量は、0.1%~30%が好ましく、1%~ 10%が更に好ましい。

[0120]

該色材受容層用塗布液の塗布は、例えば、エクストルージョンダイコーター、 エアードクターコーター、ブレッドコーター、ロッドコーター、ナイフコーター 、スクイズコーター、リバースロールコーター、バーコーター等の公知の塗布方 法によって行うことができる。

[0121]

色材受容層用塗布液(塗布液(A))の塗布と同時又は塗布した後に、該塗布層に塗布液(B)が付与されるが、該塗布液(B)は、塗布後の塗布層が減率乾燥速度を示すようになる前に付与してもよい。即ち、色材受容層用塗布液(塗布液(A))の塗布後、この塗布層が恒率乾燥速度を示す間に媒染剤を導入することで好適に製造される。

[0122]

ここで、前記「塗布層が減率乾燥速度を示すようになる前」とは、通常、色材 受容層用塗布液の塗布直後から数分間の過程を指し、この間においては、塗布さ れた塗布層中の溶剤(分散媒体)の含有量が時間に比例して減少する「恒率乾燥速度」の現象を示す。この「恒率乾燥速度」を示す時間については、例えば、化学工学便覧(頁707~712、丸善(株)発行、昭和55年10月25日)に記載されている。

[0123]

上記の通り、第一の塗布液の塗布後、該塗布層が減率乾燥速度を示すようになるまで乾燥されるが、この乾燥は一般に $50\sim180$ ℃で $0.5\sim10$ 分間(好ましくは、 $0.5\sim5$ 分間)行われる。この乾燥時間としては、当然塗布量により異なるが、通常は上記範囲が適当である。

[0124]

上記第一の塗布層が減率乾燥速度を示すようになる前に付与する方法としては、①塗布液(B)を塗布層上に更に塗布する方法、②スプレー等の方法により噴霧する方法、③塗布液(B)中に、該塗布層が形成された支持体を浸漬する方法、等が挙げられる。

[0125]

前記方法①において、塗布液(B)を塗布する塗布方法としては、例えば、カーテンフローコーター、エクストルージョンダイコーター、エアードクターコーター、ブレッドコーター、ロッドコーター、ナイフコーター、スクイズコーター、リバースロールコーター、バーコーター等の公知の塗布方法を利用することができる。しかし、エクストリュージョンダイコーター、カーテンフローコーター、バーコーター等のように、既に形成されている第一塗布層にコーターが直接接触しない方法を利用することが好ましい。

[0126]

該媒染剤溶液(塗布液(B))の付与後は、一般に $40\sim180$ ℃で $0.5\sim30$ 分間加熱され、乾燥および硬化がおこなわれる。中でも、 $40\sim150$ ℃で $1\sim20$ 分間加熱することが好ましい。

[0127]

また、上記媒染剤溶液(塗布液(B))を、色材受容層塗布液(塗布液(A))を塗布すると同時に付与する場合、色材受容層塗布液(塗布液(A))および

媒染剤溶液(塗布液(B))を、該色材受容層塗布液(塗布液(A))が支持体と接触するようにして支持体上に同時塗布(重層塗布)し、その後乾燥硬化させることにより色材受容層を形成することができる。

[0128]

上記同時塗布(重層塗布)は、例えば、エクストルージョンダイコーター、カーテンフローコーターを用いた塗布方法により行なうことができる。同時塗布の後、形成された塗布層は乾燥されるが、この場合の乾燥は、一般に塗布層を40~150℃で0.5~10分間加熱することにより行なわれ、好ましくは、40~100℃で0.5~5分間加熱することにより行なわれる。

[0129]

上記同時塗布(重層塗布)を、例えば、エクストルージョンダイコーターによりおこなった場合、同時に吐出される二種の塗布液は、エクストルージョンダイコーターの吐出口附近で、即ち、支持体上に移る前に重層形成され、その状態で支持体上に重層塗布される。塗布前に重層された二層の塗布液は、支持体に移る際、既に二液の界面で架橋反応を生じ易いことから、エクストルージョンダイコーターの吐出口付近では、吐出される二液が混合して増粘し易くなり、塗布操作に支障を来す場合がある。従って、上記のように同時塗布する際は、色材受容層塗布液(塗布液(A))および媒染剤溶液(塗布液(B))の塗布と共に、バリアー層液(中間層液)を上記二液間に介在させて同時三重層塗布することが好ましい。

[0130]

上記バリアー層液は、特に制限なく選択できる。例えば、水溶性樹脂を微量含む水溶液や、水等を挙げることができる。上記水溶性樹脂は、増粘剤等の目的で、塗布性を考慮して使用されるもので、例えば、セルロース系樹脂(たとえば、ヒドロキシプロピルメチルセルロース、メチルセルロース、ヒドロキシエチルメチルセルロース等)、ポリビニルピロリドン、ゼラチン等のポリマーが挙げられる。尚、バリアー層液には、上記媒染剤を含有させることもできる。

[0131]

支持体上に色材受容層を形成した後、該色材受容層は、例えば、スーパーカレ

ンダ、グロスカレンダ等を用い、加熱加圧下にロールニップ間を通してカレンダー処理を施すことにより、表面平滑性、光沢度、透明性および塗膜強度を向上させることが可能である。しかしながら、該カレンダー処理は、空隙率を低下させる要因となることがあるため(即ち、インク吸収性が低下することがあるため)、空隙率の低下が少ない条件を設定しておこなう必要がある。

[0132]

カレンダー処理をおこなう場合のロール温度としては、 $30 \sim 150$ Cが好ましく、 $40 \sim 100$ Cがより好ましい。

また、カレンダー処理時のロール間の線圧としては、50~400~k~g/c~mが好ましく、100~200~k~g/c~mがより好ましい。

[0133]

上記色材受容層の層厚としては、インクジェット記録の場合では、液滴を全て吸収するだけの吸収容量をもつ必要があるため、層中の空隙率との関連で決定する必要がある。例えば、インク量が $8~\rm n~L/mm^2$ で、空隙率が $6~\rm 0~\%$ の場合であれば、層厚が約 $1~\rm 5~\mu~m$ 以上の膜が必要となる。

この点を考慮すると、インクジェット記録の場合には、色材受容層の層厚としては、 $10\sim50~\mu$ mが好ましい。

[0134]

また、色材受容層の細孔径は、メジアン径で $0.05\sim0.030\,\mu\,\mathrm{m}$ が好ましく、 $0.01\sim0.025\,\mu\,\mathrm{m}$ がより好ましい。

上記空隙率および細孔メジアン径は、水銀ポロシメーター ((株)島津製作所製の商品名「ボアサイザー9320-PC2」)を用いて測定することができる

[0135]

また、色材受容層は、透明性に優れていることが好ましいが、その目安としては、色材受容層を透明フイルム支持体上に形成したときのヘイズ値が、30%以下であることが好ましく、20%以下であることがより好ましい。

上記へイズ値は、ヘイズメーター(HGM-2DP:スガ試験機(株))を用いて測定することができる。

[0136]

本発明のインクジェット記録用シートの構成層(例えば、色材受容層あるいはバック層など)には、ポリマー微粒子分散物を添加してもよい。このポリマー微粒子分散物は、寸度安定化、カール防止、接着防止、膜のひび割れ防止等のような膜物性改良の目的で使用される。ポリマー微粒子分散物については、特開昭62-245258号、同62-1316648号、同62-110066号の各公報に記載がある。尚、ガラス転移温度が低い(40℃以下の)ポリマー微粒子分散物を、前記媒染剤を含む層に添加すると、層のひび割れやカールを防止することができる。また、ガラス転移温度が高いポリマー微粒子分散物をバック層に添加しても、カールを防止することができる。

[0137]

また、本発明のインクジェット記録用シートは、特開平10-81064号、同10-119423号、同10-157277号、同10-217601号、同11-348409号、特開2001-138621号、同2000-43401号、同2000-211235号、同2000-309157号、同2001-96897号、同2001-138627号、特開平11-91242号、同8-2087号、同8-2090号、同8-2091号、同8-2093号の各公報に記載の方法でも作製可能である。

[0138]

【実施例】

以下、実施例により本発明を具体的に説明するが、本発明はこれらの実施例に限定されるものではない。尚、実施例中の「部」及び「%」は、特に断らない限り「質量部」及び「質量%」を表し、「平均分子量」及び「重合度」は、「質量平均分子量」及び「質量平均重合度」を表す。

[0139]

(支持体の作製)

LBKP100部からなる木材パルプをダブルディスクリファイナーによりカナディアンフリーネス300mlまで叩解し、エポキシ化ベヘン酸アミド0.5 部、アニオンポリアクリルアミド1.0部、ポリアミドポリアミンエピクロルヒ

ドリン 0.1 部、カチオンポリアクリルアミド 0.5 部を、いずれもパルプに対する絶乾質量比で添加し、長網抄紙機により秤量し170 g/m 2 の原紙を抄造した。

[0140]

上記原紙の表面サイズを調整するため、ポリビニルアルコール4%水溶液に蛍光増白剤(住友化学工業(株)製の「Whitex BB」)を0.04%添加し、これを絶乾質量換算で $0.5g/m^2$ となるように上記原紙に含浸させ、乾燥した後、更にキャレンダー処理を施して密度1.05g/ccに調整された基紙を得た。

[0141]

得られた基紙のワイヤー面(裏面)側にコロナ放電処理を行なった後、溶融押出機を用いて高密度ポリエチレンを厚さ 19μ mとなるようにコーティングし、マット面からなる樹脂層を形成した(以下、樹脂層面を「裏面」と称する。)。この裏面側の樹脂層に更にコロナ放電処理を施し、その後、帯電防止剤として、酸化アルミニウム(日産化学工業(株)製の「アルミナゾル 100」)と二酸化ケイ素(日産化学工業(株)製の「スノーテックス〇」)とを 1:2の質量比で水に分散した分散液を、乾燥質量が 0.2 g 2 m²となるように塗布した。

[0 1 4 2]

更に、樹脂層の設けられていない側のフェルト面(表面)側にコロナ放電処理を施した後、アナターゼ型二酸化チタン10%、微量の群青、及び蛍光増白剤0.01%(対ポリエチレン)を含有し、MFR(メルトフローレート)3.80 低密度ポリエチレンを、溶融押出機を用いて、厚み 29μ mとなるように押し出し、高光沢な熱可塑性樹脂層を基紙の表面側に形成し(以下、この高光沢面を「オモテ面」と称する。)、支持体とした。

[0143]

(実施例1)

(色材受容層用塗布液Aの調製)

下記組成中の①気相法シリカ微粒子と②イオン交換水と③「PAS-M-1」 を混合し、KD-P ((株)シンマルエンタープライゼス製のポリマー)を用い て、回転数10000rpmで20分間かけて分散させた後、下記④ポリビニルアルコールと⑤ホウ酸と⑥ポリオキシエチレンラウリルエーテルと⑦イオン交換水を含む溶液を加え、更に回転数10000rpmで20分間かけて再度分散を行ない、色材受容層用塗布液Aを調製した。

シリカ微粒子と水溶性樹脂との質量比(PB比=①:④)は、4.5:1であり、色材受容層用塗布液AのpHは、3.5で酸性を示した。

[0144]

<色材受容層塗布液Aの組成>

①気相法シリカ微粒子 (無機微粒子)

10.0部

((株)トクヤマ製の「レオシールQS-30」、平均一次粒子径7nm)

②イオン交換水

51. 7部

③「PAS-M-1」(60%水溶液)

0.83部

(分散剤、日東紡(株)製)

④ポリビニルアルコール(水溶性樹脂) 8 %水溶液

27.8部

((株) クラレ製の「PVA124」、鹸化度98.5%、重合度2400)

⑤ホウ酸(架橋剤)

0.4部

⑥ポリオキシエチレンラウリルエーテル (界面活性剤)

1. 2部

(花王(株)製「エマルゲン109P」(10%水溶液)、HLB値13.6)

(7)イオン交換水

33.0部

[0145]

(インクジェット記録用シートの作製)

上記支持体のオモテ面にコロナ放電処理を行なった後、上記から得た色材受容層用塗布液Aを、支持体のオモテ面にエクストルージョンダイコーターを用いて $200\,\mathrm{m}\,\mathrm{1/m}^2$ の塗布量で塗布し(塗布工程)、熱風乾燥機にて $80\,\mathrm{C}$ (風速 $3\sim 8\,\mathrm{m/\Phi}$)で塗布層の固形分濃度が $20\,\mathrm{%}$ になるまで乾燥させた。この塗布層は、この期間は恒率乾燥速度を示した。その直後、下記組成の媒染剤溶液 Bに $30\,\mathrm{Pl}$ 間浸漬して該塗布層上にその $20\,\mathrm{g/m}^2$ を付着させ(媒染剤溶液を付与する工程)、更に $80\,\mathrm{C}$ 下で $10\,\mathrm{Pl}$ 可能燥させた(乾燥工程)。これにより、乾燥膜厚 $32\,\mathrm{\mu}$ mの色材受容層が設けられた本発明のインクジェット記録用シート

R-1を作製した。

[0146]

<媒染剤塗布液Bの組成>

①硼酸 (架橋剤)

0.65部

②ポリアリルアミン「PAA-10C」10%水溶液

25部

(媒染剤、日東紡(株)製)

③イオン交換水

59.7部

④塩化アンモニウム (表面 p H調製剤)

0.8部

⑤ポリオキシエチレンラウリルエーテル (界面活性剤)

10部

(花王(株) 製の「エマルゲン109P」、2%水溶液、HLB値13.6)

⑥メガファック「F 1 4 0 5 」 1 0 %水溶液

2. 0部

(大日本インキ化学工業 (株) 製のフッ素系界面活性剤)

[0147]

上記インクジェット記録シートR-1に対して、下記の通りに添加物を加えた以外は、R-1と全く同じ組成のインクジェット記録シートR-2~R-8をそれぞれ作製した。

[0148]

【表1】

(表1)

	添加物	
R-1 (比較例)	なし	
R-2 (比較例)	R-1に対して、塗布液BにPOEP-1 2.5部	
R-3 (比較例)	R - 1 に対して、塗布液 B に POEN-1 2. 5 部	
R-4 (本発明)	R-1に対して、塗布液BにX-1 2.5部	
R-5 (本発明)	R-1に対して、塗布液BにX-3 2.5部	
R-6(本発明)	R-1に対して、塗布液BにX-7 2. 5部	
R-7 (本発明)	R-1に対して、塗布液BにX-11 2.5部	
R-8 (本発明)	R-1に対して、塗布液BにX-14 2.5部	

POEP-1:ポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル (PEO鎖平均30)

POEN-1:ポリオキシエチレンナフチルエーテル (PEO鎖平均50)

[0149]

これらのインクジェット記録シートをエプソン社製インクジェットプリンター

PM-950Cの給紙部に装填し、PM-950Cのインクセットを用いて、ブラックの単色画像を印字させた。この画像を用いて高湿条件下における画像堅牢性の評価を行った。

[0150]

(評価実験)

高湿条件下での画像のにじみについては、ブラックの $3cm \times 3cm$ の正方形パターンが4つそれぞれ1mmの白地隙間を形成するように「田」の字型に並んだ印字パターンを作製し、この画像サンプルを25 \mathbb{C} 90 %RHの条件下、72 時間保存後に白地隙間における黒染料のにじみを観察し、同時に走査型ミクロデンシトメーターのアパーチャを0.3mm ϕ に設定して走査し、隙間部の滲み濃度を求めた。なお、ミクロデンシトメーターの測光用光源は視覚濃度測定用の分光組成に調整して用いた。印字直後に対する白地の視覚近似濃度が、0.01 以下の場合をA、0.01 \sim 0.05 の場合をB、0.05 以上の場合をC とした。得られた結果を表に示す。

[0151]

【表2】

(表2)

	黒染料のにじみ
エプソン社純正PM写真用紙	С
R-1 (比較例)	С
R-2 (比較例)	С
R-3(比較例)	С
R-4 (本発明)	Α
R-5 (本発明)	Α
R-6(本発明)	Α
R-7(本発明)	Α
R-8(本発明)	A

[0152]

表の結果から、本発明のインクジェット記録シートを使用した系ではブラック にじみの面ですべての比較例に対して勝っていることがわかった。

ただし同様の実験を、媒染剤ポリアリルアミン「PAA-10C」の未反応モ

ノマー2%含有品で行ったところ、 $R-4\sim R-8$ のにじみ評価はいずれもBとなった。このことからも本発明の効果が認められた。

[0153]

【発明の効果】

該色材受容層が媒染剤とカルボキシル基を少なくとも1個含有する3級または4級アミン化合物を含有することを特徴とする本発明のインクジェット記録用シートを用いると、作製されたインクジェット記録画像を高湿条件下においても記録画像がにじみを起こしにくく、また重ね印画される場合にも、重ね印画されるインクによってにじみが誘発されることがなく、優れた画像品質を維持することができる。

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 高湿条件下でも記録画像がにじみを起こしにくいインクジェット用記録 シートを提供すること。

【解決手段】支持体上に色材受容層を有するインクジェット記録用シートにおいて、該色材受容層が媒染剤とカルボキシル基を少なくとも1個含有する3級または4級アミン化合物を含有することを特徴とするインクジェット記録用シート。

【選択図】 なし

特願2002-269170

出願人履歴情報

識別番号

[000005201]

1. 変更年月日

1990年 8月14日

[変更理由]

新規登録

住 所 氏 名 神奈川県南足柄市中沼210番地

富士写真フイルム株式会社

O